PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-172475

(43)Date of publication of application: 26.06.2001

(51)Int.Cl.

CO8L 63/00 CO8F220/00 CO8F222/02 CO8F222/04 CO8G 59/04 COSG 59/32 GO2B GO9F

(21)Application number: 11-357124

(71)Applicant: JSR CORP

(22)Date of filing:

16.12.1999

(72)Inventor: TAKATORI MASASHIGE

ENDO MASAYUKI

(54) COMPOSITION FOR FORMING LIGHT SCATTERING FILM AND LIGHT SCATTERING FILM

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a curable composition for forming a light scattering film, efficiently scattering a reflected light in a semitransmission type or reflection type liquid crystal display, actualizing a uniform surface lighting having high front luminance, having excellent properties as a protective film and the light scattering film obtained from the composition.

SOLUTION: This curable composition comprises [A] a copolymer of (a1) a polymerizable unsaturated carboxylic acid and/or a polymerizable unsaturated carboxylic acid anhydride, (a2) an epoxy group-containing polymerizable unsaturated compound and (a3) a polymerizable unsaturated compound except (a1) and (a2), [B] a specific compound containing an epoxy group and [C] a light scattering substance. The light scattering film is formed from the photosensitive composition.

__(19)日本国特許庁 (J.P)_____(12) 公 開 特 許 公 報 (A)____

__(11)特許出願公開番号

特開2001-172475 (P2001 - 172475A)

(43)公開日 平成13年6月26日(2001.6.26)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	FΙ	テーマコート*(参考)
C08L 63/00		C08L 63/00	C 2H042
C 0 8 F 220/00		C 0 8 F 220/00	4 J O O 2
222/02		222/02	4 J 0 3 6
222/04		222/04	4J100
C 0 8 G 59/04		C 0 8 G 59/04	5 G 4 3 5
		審査請求 未請求 請求項の数3	OL (全 13 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号

(22)出願日

特顯平11-357124

平成11年12月16日(1999.12.16)

(71)出顧人 000004178

ジェイエスアール株式会社

東京都中央区築地2丁目11番24号

(72)発明者 髙鳥 正重

東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ

エスアール株式会社内

(72)発明者 遠藤 昌之

東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ

エスアール株式会社内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 光散乱性膜形成用組成物および光散乱性膜

(57)【要約】

【課題】 半透過型または反射型液晶ディス プレイにおける反射光を効率よく散乱し、均一で正面輝 度の高い面照明を実現し、保護膜としての諸物性にも優 れる光散乱性膜形成用硬化性組成物、およびそれから得 られる光散乱性膜を提供する。

硬化性組成物は、[A] (a1) 【解決手段】 重合性不飽和カルボン酸および/または重合性不飽和カ ルボン酸無水物、(a2)エポキシ基含有重合性不飽和 化合物、および (a3) 前記 (a1) および (a2) 以 外の重合性不飽和化合物、の共重合体、 [B] エポキシ 基を有する特定の化合物、並びに[C]光散乱性物質、 を含有する。光散乱性膜は、上記感光性組成物より形成 される。

【化2】

<u>*ここで、R¹およびR²は、互いに独立に、下記式</u>

[A] (a1) 重合性不飽和カルボン酸 【請求項1】

および/または重合性不飽和カルボン酸無水物、(a

- 2) エポキシ基含有重合性不飽和化合物、および(a
- 3) 前記(a1) および(a2) 以外の重合性不飽和化 合物の共重合体、[B] 下記式(1)

で表される基でありそしてR³、R⁴およびR⁵は、互い に独立に、水素原子、炭素数1~5の炭化水素基または ハロゲン原子である、で表される、重合性不飽和基を持 たないエポキシ化合物、並びに [C] 光散乱性物質を含 20 有することを特徴とする光散乱性膜形成用組成物。

【請求項2】 請求項1に記載の光散乱性膜形成用組成 物において、さらに [D] 酸発生剤を含有することを特 徴とする光散乱性膜形成用組成物。

【請求項3】 請求項1または2に記載の光散乱性膜形 成用組成物より形成される光散乱性膜。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、液晶ディスプレイ 等に用いる光散乱性膜用硬化性組成物、およびそれから 30 形成された光散乱性膜に関する。

[0002]

【従来の技術】液晶ディスプレイは、均一で正面輝度が 高い面照明が必要なために、従来、バックライトユニッ トを具備したものが主流であった。しかし近年、携帯用 端末の普及などの影響で、省電力の観点から半透過型お よび反射型の液晶ディスプレイの採用が増加してきた。 半透過型および反射型液晶ディスプレイは、液晶パネル 下側にアルミニウム板等の反射板を設置し、パネル上部 からの光を反射させることにより輝度を得ている。しか 40 しこの方法によると、反射板が平面であるため、パネル 上部からの入射光の入射方向が斜めであった場合、反射 光の方向はパネル正面方向からずれ、十分な正面輝度が 得られない。

【0003】反射型液晶ディスプレイにおける上記のよ うな欠点を改良するため、いわゆる光拡散板を用いる技 術が提案されている。この方法は、反射板表面に細かい 凸凹形状を付することにより、反射光の方向を拡散し、 正面輝度を得るものである。しかしこの方法は、光拡散 板の形状を複雑化する必要があるため、工程が煩雑とな 50 り、プロセス上、コスト上不利である。

【0004】上記の問題を解決するため、特開平7-2 61164号公報、特開平7-98452号公報等で は、光散乱性膜を用いる技術が提案されている。これら 公報には、フッ化カルシウム、酸化チタン、ポリテトラ フルオロエチレン等の光散乱性物質を分散させた組成物 から得られる膜をカラーフィルタの上部に設置すること により、入射光および反射光を散乱せしめ、それにより 高い表面輝度を実現できる旨開示されている。しかし上 記の組成物から得られる膜では、保護膜として本来具備 するべき機能、すなわち平坦化性、耐熱性、耐薬品性、 透明電極(ITO膜)との密着性等の物性が、光散乱性 物質の存在により損なわれており、実用できる水準には 未だ到達していない。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、上記のよう な事情を鑑みてなされたもので、その目的は、半透過型 または反射型液晶ディスプレイにおいて、反射光を効率 よく散乱し、均一で正面輝度の高い面照明を実現し、か つ平坦化性、耐熱性および耐薬品性に優れ、ITO膜と の密着性が高い光散乱性膜を形成するための硬化性組成 物を提供することにある。さらに本発明の別の目的は、 前記の硬化性組成物から形成された光散乱性膜を提供す ることにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明によれば、本発明 の目的は第一に、[A] (a1) 重合性不飽和カルボン 酸および/または重合性不飽和カルボン酸無水物、(a 2) エポキシ基含有重合性不飽和化合物、および(a 3) 前記(a1) および(a2) 以外の重合性不飽和化 合物の共重合体、[B] 下記式(1)

[0007]

[化3]

R² R¹ * [0008] ここで、R およびR は、互いに独立に R⁴ 下記式 [0009] …(1) 【化 4】

【0010】で表される基でありそして R^3 、 R^4 および 10 R^5 は、互いに独立に、水素原子、炭素数 $1\sim 5$ の炭化 水素基またはハロゲン原子である、で表される、重合性 不飽和基を持たないエポキシ化合物、並びに [C] 光散 乱性物質を含有することを特徴とする光散乱性膜形成用 組成物によって達成される。また、本発明の上記目的は 第二に、上記の光散乱性膜形成用組成物より形成される 光散乱性膜によって達成される。

【0011】以下、本発明の熱硬化性樹脂組成物について詳述する。本発明の熱硬化性樹脂組成物は、共重合体[A]、エポキシ化合物[B]および光散乱性物質[C]からなることを特徴とする。

【0012】<u>共重合体 [A]</u>

共重合体 [A] は、化合物 (a 1)、化合物 (a 2)、 および化合物 (a 3)を溶媒中で、重合開始剤の存在下 にラジカル重合することによって合成することができ る。

【0013】本発明で用いられる共重合体 [A] は、重 合性不飽和基を有する化合物(a1)から誘導される構 成単位を、好ましくは5~40重量%、特に好ましくは 10~30重量%含有している。この構成単位が5重量 %未満である共重合体を用いると、得られる光散乱性膜 は、耐熱性、耐薬品性、表面硬度が低下する傾向にあ り、一方40重量%を超える場合は、光散乱性膜形成用 組成物の保存安定性が低下する。重合性不飽和基を有す る化合物(a1)としては、例えばアクリル酸、メタク リル酸、クロトン酸などの不飽和モノカルボン酸;マレ イン酸、フマル酸、シトラコン酸、メサコン酸、イタコ ン酸などの不飽和ジカルボン酸;およびこれら不飽和ジ カルボン酸の無水物が挙げられる。これらのうち、アク リル酸、メタクリル酸、無水マレイン酸などが共重合反 応性、アルカリ水溶液に対する溶解性および入手が容易 である点から好ましく用いられる。これらは、単独であ るいは組み合わせて用いられる。

【0014】本発明で用いられる共重合体 [A] は、エポキシ化合物 (a2) から誘導される構成単位を、好ましくは10~70重量%、特に好ましくは20~60重量%含有している。この構成単位が10重量%未満の場合は得られる光散乱性膜の耐熱性、表面硬度が低下する傾向にあり、一方70重量%を超える場合は光散乱性膜形成用組成物の保存安定性が低下する傾向にある。

【0015】重合性不飽和基を有するエポキシ化合物 (a2) としては、例えばアクリル酸グリシジル、メタ クリル酸グリシジル、アクリル酸-β-メチルグリシジ ル、メタクリル酸 $-\beta$ -メチルグリシジル、 α -エチル アクリル酸グリシジル、 $\alpha-n-$ プロピルアクリル酸グ リシジル、 $\alpha-n-$ ブチルアクリル酸グリシジル、アク リル酸-3,4-エポキシブチル、メタクリル酸-3,4 ーエポキシブチル、アクリル酸-6,7-エポキシヘプ チル、メタクリル酸-6,7-エポキシヘプチル、α-エチルアクリル酸-6.7-エポキシヘプチル、o-ビ ニルベンジルグリシジルエーテル、mービニルベンジル グリシジルエーテル、pービニルベンジルグリシジルエ ーテルなどが挙げられる。これらのうち、メタクリル酸 グリシジル、メタクリル酸-6,7-エポキシヘプチ ル、 ο ービニルベンジルグリシジルエーテル、 mービニ ルベンジルグリシジルエーテル、p-ビニルベンジルグ リシジルエーテルなどが共重合反応性および得られる光 散乱性膜の耐熱性、硬度を高める点から好ましく用いら れる。これらは、単独であるいは組み合わせて用いられ る。

【0016】本発明で用いられる共重合体 [A] は、重合性不飽和基を有する化合物 (a3)から誘導される構成単位を、好ましくは10~70重量%、特に好ましくは20~50重量%含有している。この構成単位が10重量%未満の場合は、光散乱性膜形成用組成物の保存安定性が低下する傾向にあり、一方70重量%を超える場合は得られる光散乱性膜の耐熱性、表面硬度が低下する

【0017】重合性不飽和基を有する化合物(a3)としては、例えばメチルメタクリレート、エチルメタクリレート、カーブチルメタクリレート、secーブチルメタクリレート、tーブチルメタクリレートなどのメタクリル酸アルキルエステル;メチルアクリレート、イソプロピルアクリレートなどのアクリル酸アルキルエステル;シクロペキシルメタクリレート、2ーメチルシクロペキシルメタクリレート、トリシクロ[5.2.1.0]デカン-8ーイルメタクリレート(当該技術分野で慣用名としてジシクロペンタニルメタクリレートといわれている)、ジシクロペンタニルオキシエチルメタクリレート、イソボロニルメタクリレートなどのメタクリル酸環状アルキルエステル;シクロペキシルアクリレー

<u>ト、2-メチルシクロヘキシルアクリレート、トリシク</u> ト (当該技術分野で慣用名としてジシクロペンタニルア クリレートといわれている)、ジシクロペンタオキシエ チルアクリレート、イソボロニルアクリレートなどのア クリル酸環状アルキルエステル:フェニルメタクリレー ト、ベンジルメタクリレートなどのメタクリル酸アリー ルエステル;フェニルアクリレート、ベンジルアクリレ ートなどのアクリル酸アリールエステル;マレイン酸ジ エチル、フマル酸ジエチル、イタコン酸ジエチルなどの 10 ジカルボン酸ジアルキルエステル;2ーヒドロキシエチ ルメタクリレート、2-ヒドロキシプロピルメタクリレ ートなどのメタクリル酸ヒドロキシアルキルエステル: およびスチレン、αーメチルスチレン、mーメチルスチ レン、pーメチルスチレン、pーメトキシスチレン、ア クリロニトリル、メタクリロニトリル、塩化ビニル、塩 化ビニリデン、アクリルアミド、メタクリルアミド、酢 酸ビニル、1,3-ブタジエン、イソプレン、2,3-ジ メチルー1,3ーブタジエンなどが挙げられる。

【0018】 これらのうち、スチレン、 t ーブチルメタクリレート、ジシクロペンタニルメタクリレート、 p ーメトキシスチレン、2ーメチルシクロヘキシルアクリレート、1,3ーブタジエンなどが共重合反応性および耐熱性の点から好ましい。これらは、単独であるいは組み合わせて用いられる。

【0019】上記のように本発明で用いられる共重合体 [A] は、カルボキシル基および/またはカルボン酸無水物基、ならびにエポキシ基とを有しており、特別な硬化剤を併用しなくとも加熱により容易に硬化させることができる。

【0020】共重合体 [A] の合成に用いられる溶媒と しては、具体的には、例えばメタノール、エタノールな どのアルコール類; テトラヒドロフランなどのエーテル 類:エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレン グリコールモノエチルエーテルなどのグリコールエーテ ル類;メチルセロソルプアセテート、エチルセロソルブ アセテートなどのエチレングリコールアルキルエーテル アセテート類;ジエチレングリコールモノメチルエーテ ル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチ レングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコー 40 ルジエチルエーテル、ジエチレングリコールエチルメチ ルエーテルなどのジエチレングリコール類;プロピレン グリコールメチルエーテル、プロピレングリコールエチ ルエーテル、プロピレングリコールプロピルエーテル、 プロピレングリコールブチルエーテルなどのプロピレン グリコールモノアルキルエーテル類;プロピレングリコ ールメチルエーテルアセテート、プロピレングリコール エチルエーテルアセテート、プロピレングリコールプロ ピルエーテルアセテート、プロピレングリコールプチル エーテルアセテートなどのプロピレングリコールアルキ 50

ルエーテルアセテート類;プロピレングリコールメチル エーテルプロピオネート、プロピレングリヨールエチル エーテルプロピオネート、プロピレングリコールプロピ ルエーテルプロピオネート、プロピレングリコールブチ ルエーテルプロピオネートなどのプロピレングリコール アルキルエーテルプロピオネート類;トルエン、キシレ ンなどの芳香族炭化水素類;メチルエチルケトン、シク ロヘキサノン、4ーヒドロキシー4ーメチルー2ーペン タノン、メチルイソアミルケトンなどのケトン類;およ び酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸プロピル、酢酸ブチ ル、2-ヒドロキシプロピオン酸エチル、2-ヒドロキ シ-2-メチルプロピオン酸メチル、2-ヒドロキシー 2-メチルプロピオン酸エチル、ヒドロキシ酢酸メチ ル、ヒドロキシ酢酸エチル、ヒドロキシ酢酸ブチル、乳 酸メチル、乳酸エチル、乳酸プロピル、乳酸ブチル、3 -ヒドロキシプロピオン酸メチル、3-ヒドロキシプロ ピオン酸エチル、3-ヒドロキシプロピオン酸プロピ ル、3-ヒドロキシプロピオン酸ブチル、2-ヒドロキ シー3-メチルプタン酸メチル、メトキシ酢酸メチル、 メトキシ酢酸エチル、メトキシ酢酸プロピル、メトキシ 酢酸ブチル、エトキシ酢酸メチル、エトキシ酢酸エチ ル、エトキシ酢酸プロピル、エトキシ酢酸ブチル、プロ ポキシ酢酸メチル、プロポキシ酢酸エチル、プロポキシ 酢酸プロピル、プロポキシ酢酸ブチル、ブトキシ酢酸メ チル、ブトキシ酢酸エチル、ブトキシ酢酸プロピル、ブ トキシ酢酸ブチル、2-メトキシプロピオン酸メチル、 2-メトキシプロピオン酸エチル、2-メトキシプロピ オン酸プロピル、2-メトキシプロピオン酸ブチル、2 -エトキシプロピオン酸メチル、2-エトキシプロピオ ン酸エチル、2-エトキシプロピオン酸プロピル、2-エトキシプロピオン酸ブチル、2-ブトキシプロピオン 酸メチル、2-ブトキシプロピオン酸エチル、2-ブト キシプロピオン酸プロピル、2-ブトキシプロピオン酸 ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、3-メトキ シプロピオン酸エチル、3-メトキシプロピオン酸プロ ピル、3-メトキシプロピオン酸ブチル、3-エトキシ プロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチ ル、3-エトキシプロピオン酸プロピル、3-エトキシ プロピオン酸ブチル、3-プロポキシプロピオン酸メチ ル、3-プロポキシプロピオン酸エチル、3-プロポキ シプロピオン酸プロピル、3-プロポキシプロピオン酸 ブチル、3-ブトキシプロピオン酸メチル、3-ブトキ シプロピオン酸エチル、3-ブトキシプロピオン酸プロ ピル、3-ブトキシプロピオン酸ブチルなどのエステル 類が挙げられる。

【0021】共重合体 [A] の製造に用いられる重合開始剤としては、一般的にラジカル重合開始剤として知られているものが使用でき、例えば2,2'-アゾビスイソブチロニトリル、2,2'-アゾビス-(2,4-ジメチルバレロニトリル)、2,2'-アゾビス-(4-メトキ

シー2,4ージメチルバレロニトリル)などのアゾ化合物;ベンゾイルペルオキシド、ラウロイルペルオキシド、ラウロイルペルオキシド、ナーブチルペルオキシピバレート、1,1'ビスー(tーブチルペルオキシ)シクロヘキサンなどの有機過酸化物;および過酸化水素が挙げられる。ラジカル重合開始剤として過酸化物を用いる場合には、過酸化物を還元剤とともに用いてレドックス型開始剤としてもよい。

*【0.0.2.2】 <u>エポキシ化合物 [B]</u>本発明で用いられるエポキシ化合物 [B] は上記式(1) で表される化合物であり、その具体例としては、下記式で示される化合物 [B-1] ~ [B-8] を例示

[0023]

することができる。

型開始剤としてもよい。* 【化5】

CH2-CH-CH2OCH2CH2O

(B-1]

CH₂—CH-CH₂OCH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂-CH₂CH₂OCH₂-CH₂

(B-3)

CH₂—CH-CH₂O — CH₂—CH₂—CH₂
(B-4)

CH₂ C-CH₂OCH₂CH₂OCH₂CH₂OCH₂-CH₂ CH₂

CH₃ CH₂ CCH₂CCH₂CH₂CCH₂ CH₂ CH₂

CH₃
C+CH₂O
C+CH₂O
CH₂-C+CH₂CH₂
CH₃

CH3 CH3 CH3

CH₃ CH₃ CH₃ CCH₂ CCH₂

【0024】本発明で用いられるエポキシ化合物 [B] は、本発明の目的を損なわない範囲において、他のエポキシ基を有する化合物と混合して使用することもできる。

【0025】他のエポキシ基を有する化合物としては、例えばエピコート1001、同1002、同1003、同1004、同1007、同1009、同1010、同828(商品名;油化シェルエポキシ(株)製)などのビスフェノールA型エポキシ樹脂;エピコート807

(商品名;油化シェルエポキシ(株)製)などのビスフェノールF型エポキシ樹脂;エピコート152、同154(商品名;油化シェルエポキシ(株)製)、EPPN201、同202(商品名;日本化薬(株)製)などのフェノールノボラック型エポキシ樹脂;EOCN102、同103S、同104S、1020、1025、1027(商品名;日本化薬(株)製)、エピコート180S75(商品名;油化シェルエポキシ(株)製)などのクレゾールノボラック型エポキシ樹脂;エピコート1

-0-3-2 H-6-0、同X Y -- 4-0-0 (商品名;油化シェル エポキシ(株)製)などのポリフェフール型エポキシ樹 脂、CY-175、同177、同179、アラルダイト CY-182、同192、184(商品名;チバーガイ ギー (株) 製)、ERL-4234、4299、422 1、4206 (商品名; U.C.C社製)、ショーダイン 509(商品名;昭和電工(株)製)、エピクロン20 0、同400(商品名;大日本インキ(株)製)、エピ コート871、同872(商品名;油化シェルエポキシ (株) 製)、ED-5661、同5662 (商品名; セ ラニーズコーティング (株) 製) などの環状脂肪族エポ キシ樹脂;エポライト100MF(共栄社油脂化学工業 (株) 製)、エピオールTMP(日本油脂(株)製)な どの脂肪族ポリグリシジルエーテルなどが挙げられる。 【0026】本発明の熱硬化性樹脂組成物は、共重合体 [A] 100重量部に対して、エポキシ化合物 [B]

を、好ましくは5~100重量部、より好ましくは10~50重量部の割合で含有している。 【0027】エポキシ化合物 [B] が5重量部未満の場合は得られる光散乱性膜の耐熱性の低下を生じやすく、100重量部を超える場合は得られる光散乱性膜の密着

【0028】<u>光散乱性物質 [C]</u>

性が低下しやすい。

光散乱性物質 [C] としては、たとえば、シリカ、チタニア、アルミナ等の金属酸化物粒子;ベンゾグアナミン、スチレン/ジビニルベンゼン共重合体等の有機系微粒子;雲母等の鉱物類;アルミニウム、錫、金等の金属粉等が挙げられるが、このうちでも屈折率が共重合体

[A] と大きく異なり、光散乱効果が大きい点から金属酸化物粒子が好ましく、シリカがとくに好ましく用いられる。

【0029】光散乱性物質 [C] の形状は、光散乱性がある限りいづれでも使用できるが、球形および略球形が好ましい。粒径としては、 $0.01\sim20\mu$ mが好ましく、とくに好ましくは、 $0.3\sim10\mu$ mである。このような形状、サイズの光散乱性物質を使用することでパネル正面輝度を有効に向上させることができる。

【0030】このような光散乱性物質 [C] の市販品としては、シリカ等の金属酸化物粒子としては、ニプシールSS-10、同SS-15、同SS-10A、同SS-20、同SS-30 P、同SS-30A、同SS-40、同SS-30 P、同SS-30A、同SS-40、同SS-50、同SS-70、同SS-72F、同SS-115、同SS-170X、同E-75、同E-150、同E-200A、同E-220A、同K-300(以上、日本シリカ工業(株)製)、サイリシア250、同250N、同256、同256N、同310、同320、同350、同358、同430、同431、同440、同450、同470、同435、同436、同446、同456、同530、同540、同550、同730、同50

7.4.0、 同7.7.0 (以上、富士シリシア化学(株) 製)、ミクロパールー(積水化学(株)製)、トスパールー 1-0-5、同1-2-0、同1-3-0、同1-4-5、同3-1-2-0、 同240(以上、東芝シリコン(株)製)、 AERO SIL130、同200、同200V、同200CF、 同200FAD、同300、同300CF、同380、 同R972、同R974、同RX200、同RY20 O、同R2O2、同R8O5、同R812、同OX5 O、同TT600、同MOX170、同COK84(以 上、日本アエロジル(株)製);グアナミン系有機粒子 としては、エポカラー、EPシリーズ、MAシリーズ、 エポスターL 1 5, 同M S, 同M 3 0, 同 S 1 2, 同 S 6, 同S、エポスターMA1001, 同1002, 同1 004, 同1006, 同1010, 同1013、エポス ターGP-Hシリーズ、シーホスターKE-Eシリー ズ、同KE-P(以上、日本触媒(株)製);雲母等の 鉱物類としては、天然雲母及び合成マイカパール顔料、 アルテミカSA-100、同SB-100、同YB-1 00、同BB-100(以上、日本光研工業(株)製) 等が挙げられる。

【0031】光散乱性物の添加量 [C] は、共重合体 [A] 100重量部あたり、通常1~80重量部であり、好ましくは3~60重量部である。この範囲の使用で、透明性と光散乱性のバランスに優れた光散乱板を与えることができる。

【0032】また、光散乱性物質 [C] を共重合体 [A] 中に有効に分散せしめるために、分散剤を併用することができる。このような分散剤としては、シランカップリング剤、ウレタン系分散剤、ポリエチレンイミン系分散剤、ポリオキシエチレンのエーテル類、ポリエチレングリコールのエステル類等が挙げられるが、このうちでもシランカップリング剤、ウレタン系分散剤が好ましく用いられる。

【0033】上記シランカップリング剤としては、例え ばカルボキシル基、メタクリロイル基、イソシアネート 基、エポキシ基などの反応性置換基を有するシランカッ プリング剤が挙げられ、具体的にはトリメトキシシリル 安息香酸、yーメタクリロキシプロピルトリメトキシシ ラン、ビニルトリアセトキシシラン、ビニルトリス(2 ーメトキシエトキシ) シラン、N-(2-アミノエチ ル) 3 - アミノプロピルメチルジメトキシシラン、N -(2-アミノエチル) 3-アミノプロピルメチルトリメ トキシシラン、yーアミノプロピルトリエトキシシラ ン、 y ーグリシドキシプロピルトリメトキシシラン、 y ーグリシドキシプロピルメチルジメトキシシラン、yー クロロプロピルメチルジメトキシシラン、yークロロプ ロピルトリメトキシシラン、yーメタクリロキシプロピ ルトリメトキシシラン、ャーメルカプトプロピルトリメ トキシシラン、ビニルトリメトキシシラン、 y ーイソシ アナートプロピルトリエトキシシラン、y-グリシドキ(7)

20

<u>シプロピルトリメトキシシラン、β-(3, 4-エポキ</u> シシクロヘキシル) エチルトリメトキシシランなどが挙 げられる。

【0034】ウレタン系分散剤としては、芳香族ジイソ シアナート類と片末端に水酸基を有するポリラクトン類 および/または両末端に水酸基を有するポリラクトン類 との反応生成物が好ましく、特に、トリレンジイソシア ナート類と片末端に水酸基を有するポリカプロラクトン および/または両末端に水酸基を有するポリカプロラク トンとの反応生成物が好ましい。これらウレタン系分散 10 剤の具体例としては、商品名で、EFKA(エフカーケ ミカルズビーブイ (EFKA) 社製)、Disperbyk(ビッ クケミー(BYK)社製)、ディスパロン(楠本化成 (株) 製) 等を挙げることができる。

【0035】上記分散剤を使用する場合の使用量は、光 散乱性物質 [C] 100重量部に対して、通常100重 量部以下、好ましくは5~70重量部である。この範囲 の使用量において、光散乱性物質[C]を[A]成分中 に有効に分散せしめ、しかも形成後の光散乱性膜の透明 性、耐熱性、平坦化性等の物性を損なうことがない。

【0036】本発明の光散乱性膜形成用組成物には、所 望によりさらに[D]酸発生剤を含有させることができ る。上記 [D] 成分は、光または熱により酸を発生する 光酸発生剤または熱酸発生剤である。光酸発生剤として は、ジアリールヨードニウム塩類、トリアリールスルホ ニウム塩類等を挙げられ、これらを好ましく使用でき る。また、熱酸発生剤としては、スルホニウム塩(前述 のトリアリールスルホニウム塩を除く)、ベンゾチアゾ ニウム塩、アンモニウム塩、ホスホニウム塩等が挙げら れ、これらのうちでもスルホニウム塩(前述のトリアリ ールスルホニウム塩を除く)、ベンゾチアゾニウム塩類 が好ましく用いられる。

【0037】上記ジアリールヨードニウム塩類として は、例えばジフェニルヨードニウムテトラフルオロボレ ート、ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロホスホネ ート、ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロアルセネ ート、ジフェニルヨードニウムトリフルオロメタンスル ホナート、ジフェニルヨードニウムトリフルオロアセテ ート、ジフェニルヨードニウムーpートルエンスルホナ ート、4-メトキシフェニルフェニルヨードニウムテト ラフルオロボレート、4-メトキシフェニルフェニルヨ ードニウムヘキサフルオロホスホネート、4-メトキシ フェニルフェニルヨードニウムヘキサフルオロアルセネ ート、4-メトキシフェニルフェニルヨードニウムトリ フルオロメタンスルホナート、4-メトキシフェニルフ ェニルヨードニウムトリフルオロアセテート、4-メト キシフェニルフェニルヨードニウム-p-トルエンスル ホナート、ビス(4-tertーブチルフェニル)ヨー ドニウムテトラフルオロボレート、ビス(4-tert ープチルフェニル) ヨードニウムヘキサフルオロアルセ 50

<u>ネート、ビス(4 – t e r t –ブチルフェニル)ヨード</u> ーニウムトリフルオロメタンスルホナート、ビス (4 - t - --e-r-t*ーブチ*ルフェニル) ヨードニウムトリフルオロア セテート、ビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨー ドニウムーρートルエンスルホナート等が挙げられる。 これらのうちでも、ジフェニルヨードニウムヘキサフル オロホスホネートが好適に用いられる。

【0038】上記トリアリールスルホニウム塩類として は、例えばトリフェニルスルホニウムテトラフルオロボ レート、トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロホス ホネート、トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロア ルセネート、トリフェニルスルホニウムトリフルオロメ タンスルホナート、トリフェニルスルホニウムトリフル オロアセテート、トリフェニルスルホニウムーpートル エンスルホナート、4-メトキシフェニルジフェニルス ルホニウムテトラフルオロボレート、4ーメトキシフェ ニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオロホスホネー ト、4-メトキシフェニルジフェニルスルホニウムヘキ サフルオロアルセネート、4-メトキシフェニルジフェ ニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホナート、4 ーメトキシフェニルジフェニルスルホニウムトリフルオ ロアセテート、4ーメトキシフェニルジフェニルスルホ ニウムー p ートルエンスルホナート、4 ーフェニルチオ フェニルジフェニルテトラフルオロボレート、4-フェ ニルチオフェニルジフェニルヘキサフルオロホスホネー ト、4-フェニルチオフェニルジフェニルヘキサフルオ ロアルセネート、4-フェニルチオフェニルジフェニル トリフルオロメタンスルホナート、4-フェニルチオフ ェニルジフェニルトリフルオロアセテート、4-フェニ ルチオフェニルジフェニル-p-トルエンスルホナート 等が挙げられる。これらのうちでも、トリフェニルスル ホニウムトリフルオロメタンスルホナートが好適に用い られる。

【0039】上記スルホニウム塩(前記のトリアリール スルホニウム塩を除く)の具体例としては、4-アセト フェニルジメチルスルホニウム ヘキサフルオロアンチ モネート、4-アセトキシフェニルジメチルスルホニウ ム ヘキサフルオロアルセネート、ジメチルー4ー(ベ ンジルオキシカルボニルオキシ) フェニルスルホニウム ヘキサフルオロアンチモネート、ジメチルー4-(ベ ンゾイルオキシ) フェニルスルホニウム ヘキサフルオ ロアンチモネート、ジメチルー4-(ベンゾイルオキ シ) フェニルスルホニウム ヘキサフルオロアルセネー ト、ジメチルー3ークロロー4ーアセトキシフェニルス ルホニウム ヘキサフルオロアンチモネートなどのアル キルスルホニウム塩;ベンジルー4-ヒドロキシフェニ ルメチルスルホニウム ヘキサフルオロアンチモネー ト、ベンジルー4ーヒドロキシフェニルメチルスルホニ ウム ヘキサフルオロホスフェート、4-アセトキシフ ェニルベンジルメチルスルホニウム ヘキサフルオロア

<u>ンチモネート、ベンジルー4-メトキシフェニルメチル</u> スルホニウム ヘキサフルオロアンチモネート、ベンジ ルー2ーメチルー4ーヒドロキシフェニルメチルスルホ

13

ニウム ヘキサフルオロアンチモネート、ベンジルー3 ークロロー 4 ーヒドロキシフェニルメチルスルホニウム ヘキサフルオロアルセネート、4-メトキシベンジル -4-ヒドロキシフェニルメチルスルホニウム ヘキサ フルオロホスフェートなどのベンジルスルホニウム塩; 【0040】ジベンジルー4ーヒドロキシフェニルスル ホニウム ヘキサフルオロアンチモネート、ジベンジル 10 -4-ヒドロキシフェニルスルホニウム ヘキサフルオ ロホスフェート、4-アセトキシフェニルジベンジルス ルホニウム ヘキサフルオロアンチモネート、ジベンジ ルー4ーメトキシフェニルスルホニウム ヘキサフルオ ロアンチモネート、ジベンジルー3-クロロー4-ヒド ロキシフェニルスルホニウム ヘキサフルオロアルセネ ート、ジベンジルー3-メチルー4-ヒドロキシー5tertーブチルフェニルスルホニウム ヘキサフルオ ロアンチモネート、ベンジルー4-メトキシベンジルー 4-ヒドロキシフェニルスルホニウム ヘキサフルオロ ホスフェートなどのジベンジルスルホニウム塩;pーク ロロベンジルー4ーヒドロキシフェニルメチルスルホニ ウム ヘキサフルオロアンチモネート、pーニトロベン ジルー4ーヒドロキシフェニルメチルスルホニウム へ キサフルオロアンチモネート、p-クロロベンジルー4 ーヒドロキシフェニルメチルスルホニウム ヘキサフル オロホスフェート、p-ニトロベンジル-3-メチルー 4-ヒドロキシフェニルメチルスルホニウム ヘキサフ ルオロアンチモネート、3,5-ジクロロベンジルー4 ーヒドロキシフェニルメチルスルホニウム ヘキサフル オロアンチモネート、o-クロロベンジル-3-クロロ ⁾ - 4-ヒドロキシフェニルメチルスルホニウム ヘキサ フルオロアンチモネートなどの置換ベンジルスルホニウ ム塩等が挙げられる。これらのうちでも4-アセトキシ フェニルジメチルスルホニウム ヘキサフルオロアルセ ネート、ベンジルー4ーヒドロキシフェニルメチルスル ホニウム ヘキサフルオロアンチモネート、4ーアセト キシフェニルベンジルメチルスルホニウム ヘキサフル オロアンチモネート、ジベンジルー4ーヒドロキシフェ

ルオロアンチモネート等が好ましく用いられる。 【0041】上記ベンゾチアゾニウム塩類としては3-ベンジルベンゾチアゾニウム ヘキサフルオロアンチモ ネート、3-ベンジルベンゾチアゾニウム ヘキサフル オロホスフェート、3-ベンジルベンゾチアゾニウム テトラフルオロボレート、3 - (p-メトキシベンジ ル) ベンゾチアゾニウム ヘキサフルオロアンチモネー ト、3-ベンジル-2-メチルチオベンゾチアゾニウム ヘキサフルオロアンチモネート、3-ベンジルー5-50

ニルスルホニウム ヘキサフルオロアンチモネート、4

ーアセトキシフェニルベンジルスルホニウム ヘキサフ

<u>クロロベンゾチアゾニウム ヘキサフルオロアンチモネ</u> ートなどのベンジルベンゾチアゾニウム塩が挙げられ る。これらのうち、3ーベンジルベンゾチアゾニウム ヘキサフルオロアンチモネート等が好ましく用いられ

14

【0042】これら [D] 成分の使用量は、 [B] 成分 100重量部あたり、通常1~40重量部、好ましくは 5~30重量部である。この範囲の使用において良好な 硬化特性が得られ、硬化後の光散乱性膜の諸物性を損な うことがない。

【0043】 その他の成分

本発明の光散乱性膜形成用組成物は、本発明の目的を損 なわない範囲で、必要に応じて上記以外に他の成分を含 有していてもよい。

【0044】ここで、他の成分としては、塗布性を向上 するための界面活性剤を挙げることができる。その市販 品としては、例えばBM-1000、BM-1100 (BMCHEMIE社製)、メガファックF142D、 同F172、同F173、同F183(大日本インキ化 学工業(株)製)、フロラードFC-135、同FC-1 70C、同FC-430、同FC-431(住友スリー エム(株)製)、サーフロンS-112、同S-113、 同S-131、同S-141、同S-145、同S-3 82、同SC-101、同SC-102、同SC-10 3、同SC-104、同SC-105、同SC-106 (旭硝子(株)製)、エフトップEF301、同303、 同352(新秋田化成(株)製)、SH-28PA、S H-190, SH-193, SZ-6032, SF-8428、DC-57、DC-190 (東レシリコーン (株) 製) などフッ素およびシリコーン系界面活性剤が 挙げられる。

【0045】その他にも、ポリオキシエチレンラウリル エーテル、ポリオキシエチレンステアリルエーテル、ポ リオキシエチレンオレイルエーテルなどのポリオキシエ チレンアルキルエーテル類、ポリオキシエチレンオクチ ルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェニ ルエーテルなどのポリオキシエチレンアリールエーテル 類、ポリオキシエチレンジラウレート、ポリオキシエチ レンジステアレートなどのポリオキシエチレンジアルキ ルエステル類などのノニオン系界面活性剤、オルガノシ ロキサンポリマーKP341(信越化学工業(株) 製)、(メタ)アクリル酸系共重合体ポリフローNo. 57、95 (共栄社油脂化学工業(株)製)などが挙げ られる。

【0046】これらの界面活性剤は、共重合体 [A] 1 00重量部に対して、好ましくは5重量部以下、より好 ましくは2重量部以下で用いられる。界面活性剤の量が 5 重量部を超える場合は、塗布時の膜あれが生じ易くな る、

【0047】また基体との接着性を向上させるために接て

---(9)

16

着助剤を使用することもできる。このような接着助剤としては、官能性シランカップリング剤が好ましく使用され、例えばカルボキシル基、メタクリロイル基、イソシアネート基、エポキシ基などの反応性置換基を有するシランカップリング剤が挙げられ、具体的にはトリメトキシシリル安息香酸、γーメタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、ビニルトリアセトキシシラン、ビニルトリメトキシシラン、γーイソシアナートプロピルトリエトキシシラン、βー(3,4ーエポキシシクロヘキシル)エチルトリメトキシシランなどが挙げられる。

【0048】このような接着助剤は、共重合体 [A] 100重量部に対して、好ましくは20重量部以下、より好ましくは10重量部以下の量で用いられる。接着助剤の量が20重量部を超える場合は、耐熱性が低下し易い。

【0049】<u>光散乱性膜形成用組成物の調製</u> 本発明の熱硬化性樹脂組成物は、上記の共重合体

[A]、エポキシ化合物 [B]、および光散乱性物質

[C]並びに任意的に配合されるその他の成分を均一に混合することによって調製される。通常、本発明の光散乱性膜形成用組成物は、適当な溶媒に均一に分散された状態で用いられる。例えば共重合体 [A]、エポキシ化合物 [B] および光散乱性物質 [C]並びに任意的に配合されるその他の成分を、所定の割合で混合することにより、均一分散状態の光散乱性膜形成用組成物を調製することができる。

【0050】本発明の光散乱性膜形成用組成物の調製に用いられる溶媒としては、共重合体 [A]、エポキシ化合物 [B] および光散乱性物質 [C] 並びに任意的に配合されるその他の成分を均一に混合し、各成分と反応しないものが用いられる。

【0051】具体的には、例えばメタノール、エタノー ルなどのアルコール類;テトラヒドロフランなどのエー テル類;エチレングリコールモノメチルエーテル、エチ レングリコールモノエチルエーテルなどのグリコールエ ーテル類;メチルセロソルブアセテート、エチルセロソ ルブアセテートなどのエチレングリコールアルキルエー テルアセテート類;ジエチレングリコールモノメチルエ ーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、ジ 40 エチレングリコールジメチルエーテルなどのジエチレン グリコール類:プロピレングリコールメチルエーテル、 プロピレングリコールエチルエーテル、プロピレングリ コールプロピルエーテル、プロピレングリコールブチル エーテルなどのプロピレングリコールモノアルキルエー テル類;プロピレングリコールメチルエーテルアセテー ト、プロピレングリコールエチルエーテルアセテート、 プロピレングリコールプロピルエーテルアセテート、プ ロピレングリコールブチルエーテルアセテートなどのプ ロピレングリコールアルキルエーテルアセテート類;プ 50

ロピレングリコールメチルエーテルプロピオネート、プ ロピレングリコールエチルエーテルプロピオネート、プ ロピレングリコールプロピルエーテルプロピオネート、 プロピレングリコールブチルエーテルプロピオネートな どのプロピレングリコールアルキルエーテルプロピオネ ート類;トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素類; メチルエチルケトン、シクロヘキサノン、4-ヒドロキ シー4ーメチルー2ーペンタノン、メチルイソアミルケ トンなどのケトン類;および酢酸メチル、酢酸エチル、 酢酸プロピル、酢酸ブチル、2-ヒドロキシプロピオン 酸エチル、2-ヒドロキシ-2-メチルプロピオン酸メ チル、2-ヒドロキシー2-メチルプロピオン酸エチ ル、ヒドロキシ酢酸メチル、ヒドロキシ酢酸エチル、ヒ ドロキシ酢酸ブチル、乳酸メチル、乳酸エチル、乳酸プ ロピル、乳酸ブチル、3-ヒドロキシプロピオン酸メチ ル、3-ヒドロキシプロピオン酸エチル、3-ヒドロキ シプロピオン酸プロピル、3-ヒドロキシプロピオン酸 ブチル、2-ヒドロキシ-3-メチルブタン酸メチル、 メトキシ酢酸メチル、メトキシ酢酸エチル、メトキシ酢 酸プロピル、メトキシ酢酸ブチル、エトキシ酢酸メチ ル、エトキシ酢酸エチル、エトキシ酢酸プロピル、エト キシ酢酸ブチル、プロポキシ酢酸メチル、プロポキシ酢 酸エチル、プロポキシ酢酸プロピル、プロポキシ酢酸ブ チル、ブトキシ酢酸メチル、ブトキシ酢酸エチル、ブト キシ酢酸プロピル、ブトキシ酢酸ブチル、2-メトキシ プロピオン酸メチル、2-メトキシプロピオン酸エチ ル、2-メトキシプロピオン酸プロピル、2-メトキシ プロピオン酸ブチル、2-エトキシプロピオン酸メチ ル、2-エトキシプロピオン酸エチル、2-エトキシプ ロピオン酸プロピル、2-エトキシプロピオン酸ブチ ル、2-ブトキシプロピオン酸メチル、2-ブトキシプ ロピオン酸エチル、2-ブトキシプロピオン酸プロピ ル、2-ブトキシプロピオン酸ブチル、3-メトキシプ ロピオン酸メチル、3-メトキシプロピオン酸エチル、 3-メトキシプロピオン酸プロピル、3-メトキシプロ ピオン酸ブチル、3-エトキシプロピオン酸メチル、3 -エトキシプロピオン酸エチル、3-エトキシプロピオ ン酸プロピル、3-エトキシプロピオン酸ブチル、3-プロポキシプロピオン酸メチル、3-プロポキシプロピ オン酸エチル、3-プロポキシプロピオン酸プロピル、 3-プロポキシプロピオン酸ブチル、3-ブトキシプロ ピオン酸メチル、3-ブトキシプロピオン酸エチル、3 ーブトキシプロピオン酸プロピル、3-ブトキシプロピ オン酸ブチルなどのエステル類が挙げられる。

【0052】これらの溶剤の中で、溶解性、各成分との 反応性および塗膜の形成のし易さから、グリコールエー テル類、エチレングリコールアルキルエーテルアセテー ト類、エステル類およびジエチレングリコール類が好ま しく用いられる。

【0053】さらに前記溶媒とともに高沸点溶媒を併用

することもできる。併用できる高沸点溶媒としては、例えば N ーメチルホルムアミド、N, N ージメチルホルムアミド、N, N ージメチルアセトアミド、Nーメチルアセトアミド、N・メチルアセトアミド、N・メチルピロリドン、ジメチルスルホキシド、ベンジルエチルエーテル、ジヘキシルエーテル、アセトニルアセトン、イソホロン、カプロン酸、カプリル酸、1 ーオクタノール、1ーノナノール、ベンジルアルコール、酢酸ベンジル、安息香酸エチル、シュウ酸ジエチル、マレイン酸ジエチル、ソーブチロラクトン、炭酸エチレン、炭酸プロピレン、フェニルセロソルブアセテートなどが挙げられる。また上記のように調製された組成物は、孔径 5 ~ 2 0 μ m程度のポリフロン製フィルターなどを用いて濾過した後、使用に供することもできる。

17

【0054】光散乱性膜膜の形成

次に、本発明の光散乱性膜形成用組成物を使用して本発 明の光散乱性膜を形成する方法について述べる。本発明 の光散乱性膜は、基体上に形成された平坦化膜上に、第 2膜として形成しても良いし、平坦化膜形成用組成物に 本発明の光散乱性膜形成用組成物を用い、平坦化膜に光 20 散乱機能を具備させても良い。本発明の光散乱性膜形成 用組成物は、下地基板表面または下地基板上に形成され た平坦化膜上に塗布し、プレベークにより溶媒を除去す ることによって塗膜とすることができる。塗布方法とし て、例えばスプレー法、ロールコート法、回転塗布法な どの各種の方法を採用することができる。また、プレベ ークの条件は、各成分の種類、配合割合などによっても 異なるが、通常70~90℃で1~15分間程度であ る。次にプレベークされた塗膜をホットプレート、オー ブンなどの加熱装置により、所定温度、例えば150~ 250℃で、所定時間、例えばホットプレート上なら5 ~30分間、オーブン中では30~90分間加熱処理を することにより目的とする保護膜を得ることができる。 【0055】本発明の光散乱性膜形成用組成物は、上記 のように、簡単な工程で光散乱性膜を形成することがで きる。また、本発明の光散乱性膜は、以下の実施例から 明らかなように、透明性が高く、しかも効率よく光を散

[0056]

【実施例】以下に合成例、実施例を示して、本発明をさらに具体的に説明するが、本発明は以下の実施例に限定されるものではない。

乱する性質を具備しており、しかも平坦化膜または保護

膜としても各種の物性に優れたものである。

【0057】合成例1

冷却管、攪拌機を備えたフラスコに、2,2'ーアゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)5重量部およびジエチレングリコールエチルメチルエーテル200重量部を仕込んだ。引き続きスチレン25重量部、メタクリル酸20重量部、メタクリル酸グリシジル45重量部およびジシクロペンタニルメタクリレート10重量部を仕込50

み窒素置換した後、ゆるやかに撹拌を始めた。溶液の温度を70℃に上昇させ、この温度を5時間保持し共重合体 [A-1] を含む重合体溶液を得た。得られた重合体溶液の固形分濃度は、33.0重量%であった。

18

【0058】合成例2

冷却管、攪拌機を備えたフラスコに、2,2'ーアゾビス(2,4ージメチルバレロニトリル)5重量部およびジエチレングリコールエチルメチルエーテル200重量部を仕込んだ。引き続きスチレン5重量部、メタクリル酸16重量部、メタクリル酸グリシジル40重量部およびジシクロペンタニルメタクリレート34重量部を仕込み、窒素置換した後さらに1,3ーブタジエン5重量部を仕込みめるやかに撹拌を始めた。溶液の温度を70℃に上昇させ、この温度を5時間保持し共重合体[Aー2]を含む重合体溶液を得た。得られた重合体溶液の固形分濃度は、33.0重量%であった。

【0059】実施例1

光散乱性膜形成用組成物の調製

合成例1で得られた共重合体[A-1]を含む溶液(共重合体[A-1] 100重量部(固形分)に相当)と、エポキシ基を有する化合物 [B-1] 25重量部と、光散乱性物質 [C] としてトスパール120(東芝シリコーン(株)製)20重量部、およびシランカップリング剤として γ -グリシドキシプロピルトリメトキシシラン10重量部、および界面活性剤としてSH-28PA(東レシリコーン(株)製)0.1重量部を混合分散し、固形分濃度が30重量%になるようにプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテートに混合させた後、孔径10 μ mのポリフロン製フィルターを用いて濾過して光散乱性膜形成用組成物(S-1)を調製した。

【0060】塗膜の形成

 SiO_2 ディップガラス基板上にスピンナーを用いて、 上記組成物(S-1)を塗布した後、80 ℃で 5 分間ホットプレート上でプレベークして膜厚 $6.0~\mu$ mの塗膜を形成した。

【0061】塗膜の硬化

上記で得られた塗膜を、ホットプレート上で 2 2 0 \mathbb{C} で 3 0 \mathbb{C} 間加熱し、塗膜を硬化させ膜厚 $5 ... 5 \mu$ \mathbb{C} μ \mathbb{C} \mathbb{C}

40 【0062】<u>光散乱性膜の評価</u>

密着性

JIS K-5400(1900)8.5の付着性試験のうち、 $8.5 \cdot 2$ の碁盤目テープ法にしたがって、上記で形成した光散乱性膜に100個の碁盤目をカッターナイフで形成して付着性試験を行った。その際、残った碁盤目の数を表1に示す。

【0063】<u>透明性およびヘイズ測定</u>

上記で形成した光散乱性膜について、Haze gard plas装置<型番Cat.No4725> (BYK Gardner (株)製)にて透明性(積算透過率)とHazeを測定した。

(-1-1-)

20

結果を表1に示す。

【0064】 平坦化性

十記で形成した光散乱性膜について、 接触式膜厚測定装 置α-ステップ (テンコールジャパン (株) 製) にて表 面平滑性を測定した。測定長さ2mmで膜厚を測定した 際の、最大値と最小値の差を表1に示す。

19

【0065】耐熱性

上記で形成した光散乱性膜について、接触式膜厚測定装 置α-ステップ(テンコールジャパン(株)製)にて膜 厚測定後、クリーンオーブンにて250℃、60分の追 10 加ベークを実施した。追加ベーク後、再度膜厚を測定し て、追加ベーク前後の残膜率を計算した。結果を表1に 示す。

【0066】<u>I T O 膜の形成</u>

前記と同様に形成した光散乱性膜上に、スパッタリング 装置により、約3,000ÅのITO膜を成膜した。

(このようにして形成した、ガラス基板上に光散乱性膜 を有し、さらにその上にITO膜を有する基板を、以 後、ITOスパッタ基板という。)

【0067】 I T O 膜の薬品耐性評価

耐アルカリ性

上記のように形成したITOスパッタ基板を5%NaO H水溶液中に、60℃30分浸漬し、浸漬後の基板につ いてITO膜の密着性を、前記の光散乱性膜の密着性試 験に準じて評価した。結果を表1に示す。

【0068】耐酸性

前記のように形成したITOスパッタ基板にJSR (株) 製ポジレジストPFR-3650を塗布し、90 ℃、3分ホットプレート上でベークし膜厚2ミクロンの 塗膜を得た。所定のマスクを介し露光量100mJ/c m² (i線)で露光を行った後、2.38%TMAH水 溶液に浸漬し60秒現像を行い、ついで超純水で60秒 リンスを行った。基板を風乾した後、120℃、5分ホ ットプレート上でベークを行いストライプ幅150ミク ロン、スペース幅30ミクロンのレジストパターンをI TOスパッタ基板上に形成した。得られたレジストパタ ーン付きITOスパッタ基板をHC1/FeC13・6H 2 O/H2 O=2:1:1 (重量比) 中に45℃15分浸 潰しITOのエッチングを行った。水洗、乾燥後、さら にジメチルスルホオキシド中に40℃、5分浸漬しレジ 40 ートに混合させた後、孔径10μmのポリフロン製フィ ストを剥離した。得られたITOパターニング基板を光 学顕微鏡で観察しパターニングされた I TOに剥がれや 浮きなどの異常がない場合を○、剥がれや浮きが見られ た場合を×として評価した。結果を表1に示す。

【0069】耐N-メチルピロリドン(NMP)性

前記のように形成したITOスパッタ基板をNーメチル ピロリドン (N-M-P)-中、4-0℃3-0分浸漬し、浸漬後 の基板についてITO膜の密着性を、前記の光散乱性膜 の密着性試験に準じて評価した。結果を表1に示す。

【0070】耐湿性

前記のように形成したITOスパッタ基板を60℃、湿 度90%の恒温恒湿槽中に24時間放置し、放置後の基 板についてITO膜の密着性を、前記の光散乱性膜の密 着性試験に準じて評価した。結果を表1に示す。

【0071】実施例2

実施例1において、エポキシ基を有する化合物[B-1] の代わりに [B-3] を使用した他は、実施例1と 同様にして組成物 (S-2) を調製し評価した。結果を 表1に示す。

【0072】実施例3

実施例1において、エポキシ基を有する化合物 [B-11 20 重量部の代わりにエポキシ基を有する化合物 [B-1] 15重量部とエピコート1032H60(油 20 化シェルエポキシ(株)製)を10重量部用いた他は、 実施例1と同様にして組成物(S-3)を調製し、評価 した。結果を表1に示す。

【0073】実施例4

実施例1において、共重合体 [A-1] を含む溶液の代 わりに共重合体 [A-2] を含む溶液を用いた他は、実 施例1と同様にして組成物(S-4)を調製し評価し た。結果を表1に示す。

【0074】実施例5

合成例1で得られた共重合体[A-1]を含む溶液(共重 30 合体 [A-1] 100重量部(固形分)に相当)と、 エポキシ基を有する化合物 [B-1] 20重量部と、 光散乱性物質 [C] としてトスパール120 (東芝シリ コーン (株) 製) 20重量部、酸発生剤 [D] としてサ ンエイドSI-L150 (三新化学工業(株)製)2重 量部、シランカップリング剤として v - グリシドキシプ ロピルトリメトキシシラン10重量部、および界面活性 剤としてSH-28PA(東レシリコーン(株)製) O. 1重量部を混合分散し、固形分濃度が30重量%になる ようにプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテ ルターで濾過して光散乱性膜形成用組成物(S-5)を 調製し、評価した。結果を表1に示す。

[0075]

【表1】

21						22
		実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	実施例 5
光	密着性	100/100	100/100	100/100	100/100	100/100
散	透過率 (%)	93.3	93.8	92.8	94.0	93.2
乱	ヘイズ (%)	63.9	63.5	64.2	64.0	63.8
性	耐熱性					
膜	残膜率(%)	97.2	97.2	96.6	96.5	99.0
	平坦化性 (n m)	500	450	600	500	400
I	耐アルカリ性	100/100	100/100	100/100	100/100	100/100
т.						
0	耐酸性	0	0	0	0	0
ス						
パ	耐NMP性	100/100	100/100	100/100	100/100	100/100
ッ						
タ	耐湿性	100/100	100/100	100/100	100/100	100/100
基						
板		1	<u> </u>	<u> </u>		<u></u>

[0076]

【発明の効果】本発明によれば、半透過型または反射型 液晶ディスプレイにおける反射光を効率よく散乱し、均 ーで正面輝度の高い面照明を実現し、かつ平坦化性、耐* * 熱性および耐薬品性に優れ、ITO膜との密着性にも優 れた光散乱性膜を形成するための硬化性組成物が提供さ れる。また、上記組成物から効率の良い光散乱性膜が形 成される。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. '		識別記号	FI	テーマコード(参考)
C O 8 G	59/32		C O 8 G 59	9/32
G O 2 B	5/02		G O 2 B 5	5/02 B
G O 9 F	9/00	3 1 3	G O 9 F 9	9/00 3 1 3
		3 2 4		3 2 4

F ターム(参考) 2HO42 BA02 BA15 BA20

4J002 BC043 CC193 CD042 CD191

-DA076-DA096 -DA1-16-DE1-36

DE146 DJ016 DJ056 EV257

EV297 EW127 EY007 EY017

FA083 FA086 FB093 FB096

FB103 FB106 FB113 FB116

FB133 FB136 FB143 FB146

FB153 FB156 FB263 FB266

FD157 FD200 FD203 FD206

FD207 GP00 HA05

4J036 AA05 AC01 AC06 AC08 AK08

AK09 AK10 AK11 FA02 FA03

FAO5 FBO1 FBO9 GAO1 GAO3

GA04 GA06 GA07 JA15

4J100 AB02Q AB03Q AB04Q AB07Q

ACO3Q ACO4Q AEO9P AGO4Q

AJO1R AJO2R AJO8R AJO9R

AK31R AK32R AL03Q AL08P

ALOSQ ALOSQ AL10P AL11Q

AL16P AL34Q AL44Q AM02Q

AM15Q ASO1Q ASO2Q ASO3Q

BAO2Q BAO5Q BCO4Q BCO7Q

BC43P BC43Q BC54P CA05

JA32

5G435 AA03 AA12 AA14 BB12 BB15

BB16 FF06 KK07